

# ТЕХНОЛОГИЧЕСКИЕ ОСОБЕННОСТИ ИСПОЛЬЗОВАНИЯ НЕФЕЛИНОВОЙ СОДЫ В ПРОИЗВОДСТВЕ ЭЛЕКТРОВАКУУМНОГО СТЕКЛА

Н.С. Крашенинникова, О.В. Казьмина, И.В. Фролова

Томский политехнический университет

E-mail: kazmina@tpu.ru

*Представлены результаты комплексного анализа свойств кальцинированной соды и соды из нефелинового сырья, а также рассмотрены технологические особенности приготовления стекольной шихты на ее основе. Установлено, что применение компактированного сырьевого концентрата является эффективным способом введения соды из нефелинового сырья в состав шихты с целью повышения ее качества.*

Вопросы расширения сырьевой базы стекольной промышленности за счет использования отходов других производств остаются актуальными до настоящего времени. С одной стороны, такое решение проблемы позволяет утилизировать отходы, отрицательно влияющие на окружающую среду, с другой — экономить дефицитное дорогостоящее синтетическое сырье. В последнее время появился ряд публикаций об использовании в стекольном производстве соды, получаемой при переработке нефелинового сиенита на ОАО "Ачинском глиноземном комбинате" (АГК) [1–3]. Относительно низкая стоимость нефелиновой соды по сравнению с синтетической содой, а также возможность сокращения транспортных расходов, в случае использования ее предприятиями Западно-Сибирского региона, объясняют повышенный интерес к данному виду щелочесодержащего сырья.

Однако при замене синтетической кальцинированной соды ( $C_c$ ) (г. Стерлитамак) на нефелиновую соду ( $C_n$ ) (г. Ачинск) в составе стекольной шихты для производства электровакуумного стекла на Томском электроламповом заводе (ТЭЛЗ), возникли определенные трудности, связанные с потерями

шихты и нарушением ее химической однородности. При этом, в 3...3,5 раза увеличилась доля шихты низкого качества и снизилась однородность стекломассы (табл. 1).

В данной работе приводятся результаты комплексных исследований свойств соды из нефелинового сырья АГК с целью получения шихты высокого качества.

**Таблица 1.** Категория шихт с использованием различных щелочесодержащих компонентов шихты

Вид соды	Суммарная доля шихты различной категории, %			Однородность стекломассы, нм
	I–III	IV–V	Некондиция	
Кальцинированная	88,2	11,5	0,3	150
Нефелиновая	55,9	43,08	1,02	200

По содержанию в стекольной шихте сода обычно занимает второе место после кварцевого песка. В связи с этим в стекловарении предъявляются жесткие требования к ее химическому и гранулометрическому составам.

**Таблица 2.** Химический состав щелочесодержащих компонентов шихты

Вид соды	Содержание вещества, % мас.					
	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	NaCl	Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	н.о.	$\Delta m_{\text{пл}}$
Синтетическая (г. Стерлитамак)	99,16	0,37	0,02	0,003	0,03	0,417
Нефелиновая (г. Ачинск)	98,1...98,5	K <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> 0,5...1,1	K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> 0,3...0,7	0,01	0,05	0,1...1,0
Из нефелинового сырья ГОСТ 10689-75	87,0...96,5	K <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> 2,3...6,5	K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> 1,2...6,5	0,005...0,02	0,1...0,2	0,5-1,0

По химическому составу (табл. 2) сода АГК в целом соответствует требованиям ГОСТ 10689-75 на соду из нефелинового сырья. Основное отличие от соды синтетической связано с присутствием солей калия, которые являются источниками оксида калия в стекле. На ТЭЛЗ для введения в состав электровакуумного стекла оксида калия применяют сравнительно дорогостоящий технический поташ, расходы которого могут быть сокращены в случае использования нефелиновой соды.

Известно, что карбонаты и сульфаты щелочных металлов способны образовывать термически неустойчивые кристаллогидраты различной степени водности. Поэтому при решении вопросов, связанных с заменой щелочесодержащих компонентов в составе стекольных шихт, следует уделять внимание изучению их фазового состава.

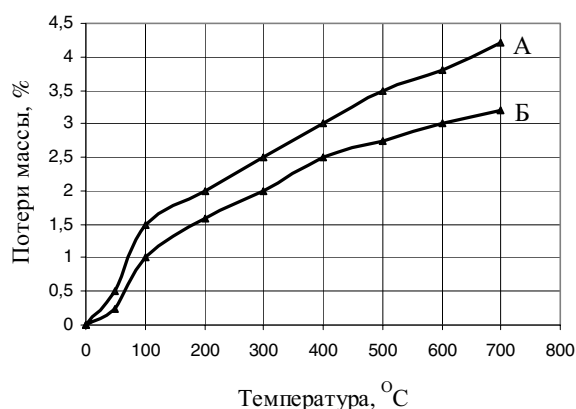
Результаты рентгенофазового анализа показали, что дифрактограмма нефелиновой соды содержит максимумы отражения, соответствующие безводному Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> ( $d=2,962$ ;  $2,545$ ;  $2,366$  Å), двойной соли KNaCO<sub>3</sub> ( $d=3,07$ ;  $2,72$ ;  $2,24$ ;  $2,21$  Å), а также кристаллогидратам Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>·H<sub>2</sub>O ( $d=2,761$ ;  $2,668$ ;  $2,386$  Å) и K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>·1,5H<sub>2</sub>O ( $d=2,783$ ;  $2,767$ ;  $2,742$  Å). В то время, как на дифрактограмме синтетической кальцинированной соды главным образом присутствуют максимумы отражения, соответствующие карбонату натрия и его моногидрату.

Увлажнение стекольной шихты на стадии ее приготовления, сопровождается процессами растворения и кристаллизации химически активных компонентов и, прежде всего, кальцинированной соды. Химическую активность соды оценивали по теплоте растворения, определение которой осуществляли на учебно-лабораторном комплексе "Химия". Для расчета теплоты растворения  $Q$  использовали уравнение теплового баланса.

Расчеты показали, что значение теплоты растворения нефелиновой соды составляет 817,39 Дж, а соды синтетической – 808,68 Дж.

Относительно высокая химическая активность нефелиновой соды подтверждается результатами термогравиметрического анализа, согласно кото-

рых потери ее массы при нагревании до 700 °С приблизительно в 1,3 раза выше, чем у синтетической (рис. 1).

**Рис. 1.** Термогравиметрические кривые: А) нефелиновой и Б) синтетической соды

Согласно требованиям ГОСТ 3578-73 порошкообразная сода должна проходить без остатка через сито с размером отверстий 1,2 мм. Как показали результаты ситового анализа, нефелиновая сода является сравнительно тонкодисперсным материалом – до 50 % состоящим из частиц размером менее 0,2 мм, в то время как содержание данной фракции в синтетической соде не превышает 20 % (рис. 2).

Физико-механические характеристики соды представлены в табл. 3. Как видно, нефелиновая сода имеет сравнительно высокие значения гигроскопичности (84 %), удельной поверхности (4499 см<sup>2</sup>/г) и насыпной плотности (0,92 г/см<sup>3</sup>).

Установленные различия химического, фазового, гранулометрического составов, а также различная химическая активность соды по отношению к воде, очевидно, будут оказывать влияние на свойства и технологию подготовки стекольной шихты.

Важным этапом в технологии приготовления стекольной шихты является очередность подачи сырьевых материалов в смеситель. По мнению авторов [5] нефелиновую соду следует подавать в смеситель в последнюю очередь, при этом изменение

**Таблица 3.** Физические свойства щелочесодержащих компонентов шихты

Вид соды	Плотность, г/см <sup>3</sup>		Удельная поверхность, см <sup>2</sup> /г	Гигроскопичность, %
	насыпная	пикнометрическая		
Кальцинированная	0,66	2,83	2874	54
Нефелиновая	0,92	2,38	4499	84

схемы подготовки и увлажнения шихты позволяет повысить выход качественной шихты первой и второй категории на 10...20 %. Применение данной циклограммы на ТЭЛЗ позволило снизить потери шихты, связанные с ее налипанием на рабочие поверхности смесителя. Однако химическая однородность шихты, которая оценивается по отклонениям в содержании  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ , составила  $\pm 2\%$ , в то время как согласно требованиям отраслевых стандартов она не должна превышать 1 %.

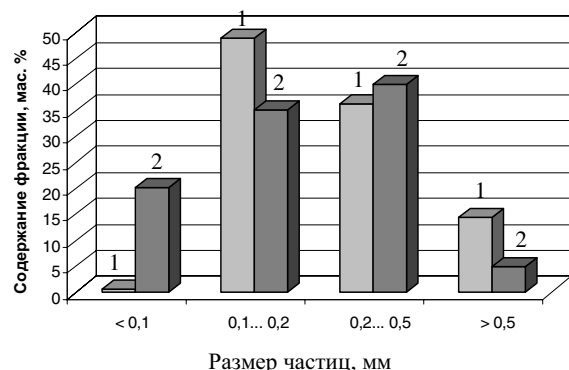


Рис. 2. Гранулометрический состав соды: 1) нефелиновой; 2) синтетической

В данной работе для улучшения качества шихты предлагается использовать нефелиновую соду в виде компактированного сырьевого концентрата.

Для получения сырьевого концентрата готовили шихту, представляющую собой смесь песка и соды, увлажнение которой осуществляли водой и раствором поташа в количестве 5...7 мас. %. Компактирование шихты проводили на валковом прессе полупромышленного типа, расстояние между валками в зоне прессования – 2 мм. Выход компактированного сырьевого концентрата в виде плиток неправильной формы, толщиной 2 мм составил 80...85 %, остальное – просыпь в виде крупки и отдельных зерен песка.

Результаты опытов показали, что образцы, полученные с использованием для увлажнения раствора поташа, имели механическую прочность в 3...5 раз превышающую прочность образцов, полученных из смеси увлажненной водой. Количество просыпи при этом не превышало 10 %.

Компактированную шихту измельчали с целью получения крупки размером не более 0,6 мм. Химическая однородность компактированного сырьевого концентрата составила  $\pm 0,5\%$ .

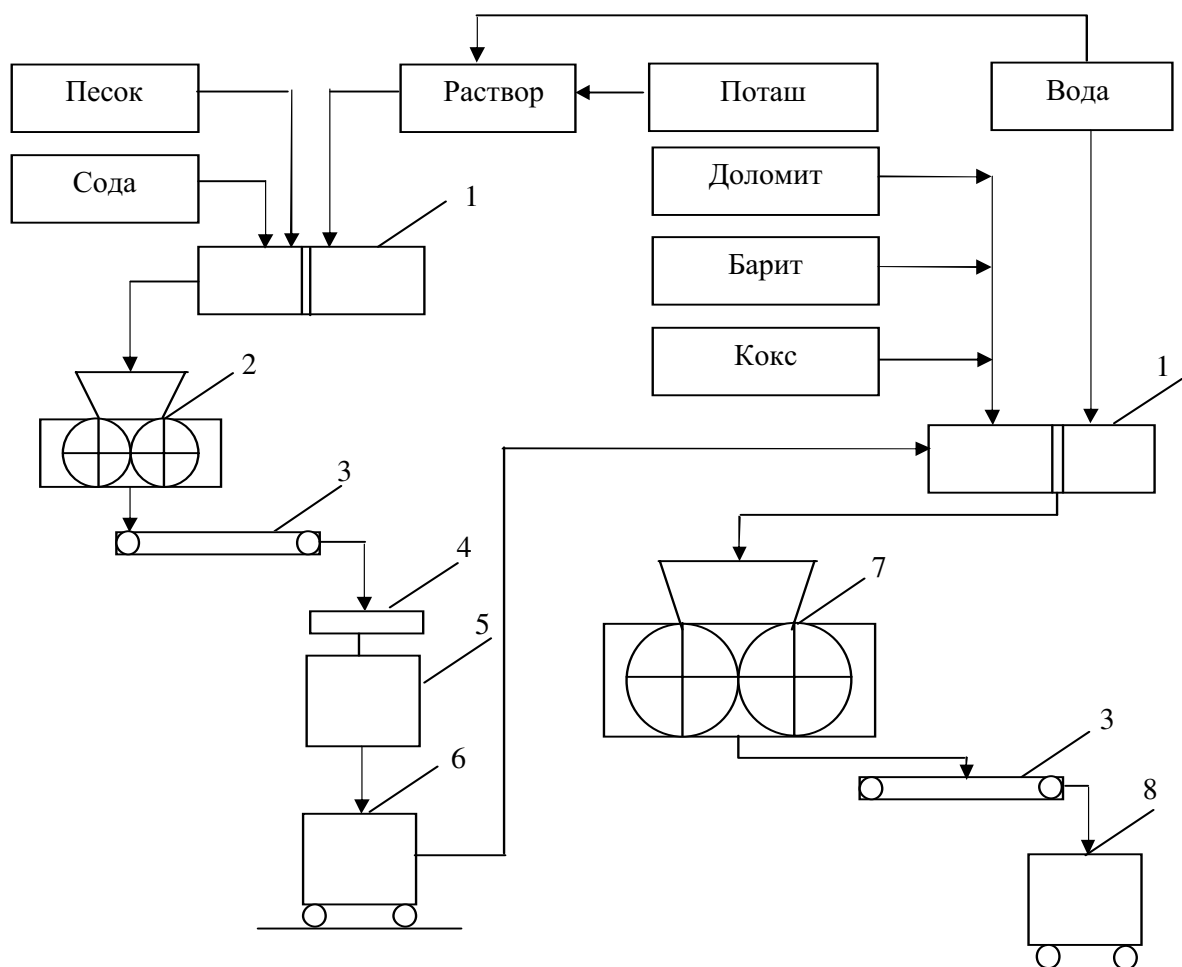


Рис. 3. Технологическая схема приготовления стекольной шихты с использованием компактированного сырьевого концентрата: 1) смеситель; 2) валки; 3) транспортер; 4) классификатор; 5) дробилка; 6) бункер запаса; 7) валковый пресс; 8) кубель

С учетом полученных данных, внесены изменения в существующую технологию приготовления стекольной шихты на ТЭЛЗ (рис. 3), согласно которой песок, сода и поташ вводятся в состав стекольной шихты в виде компактированного сырьевого концентрата. Для получения концентратов смесь песка и соды увлажняется раствором поташа и перемешивается в смесителе в течение 1...2 мин. Полученная рабочая смесь компактируется на валах, по транспортеру подается в классификатор, затем в щековую дробилку и в бункер запаса.

Схема приготовления шихты для производства электровакуумного стекла включает подачу дозированных компонентов шихты и воды в смеситель с последующим добавлением компактированного

сырьевого концентрата. Далее перемешанная шихта направляется в бункер валкового пресса, компактируется и поступает в бункер запаса готовой шихты.

Использование данной схемы позволяет уменьшить гигроскопичность соды, пыление и расслоение шихты, повысить ее химическую однородность, а также создает благоприятные условия для хранения нефелиновой соды в виде компактированного сырьевого концентрата.

Таким образом, применение компактированного сырьевого концентрата является эффективным способом введения нефелиновой соды в состав шихты электровакуумного стекла с целью повышения ее качества.

#### СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Полкан Г.А. и др. Особенности процессов приготовления шихты и стекловарения при использовании разных видов соды в производстве листового стекла // Стекло и керамика. — 2003. — № 5. — С. 14–16.
2. Фотеева Т.Б., Шеломенцева В.Ф., Соснин В.А. Опытное-промышленное испытание технической кальцинированной соды из нефелинового сырья улучшенного качества // Стекло и керамика. — 2003. — № 4. — С. 15–16.
3. Левитин Л.Я., Попов О.Н., Токарев В.Д. Использование в стекловарении соды, полученной гидрохимическим методом из нефелинового сырья // Стекло и керамика. — 2003. — № 3. — С. 3–6.
4. Ефременков В.В., Чалов В.П. Оптимизация процесса приготовления стекольной шихты // Стекло и керамика. — 2000. — № 2. — С. 3–4.
5. Кондрашов В.И. и др. Опыт замены щелочесодержащего компонента стекольной шихты // Стекло и керамика. — 1999. — № 4. — С. 3–4.
6. Полкан Г.А. и др. Кальцинированная сода из нефелинового сырья — сырье для стекольной промышленности // Стекло и керамика. — 2003. — № 7. — С. 13–16.